(19) BUNDESREPU **R** DEUTSCHLAND

PATENTSCHRIFT (11) **DD 284 475**



(12) Ausschließungspatent

Erteilt gemäß § 17 Absatz 1 Patentgesetz der DDR vom 27, 10, 1983 in Übereinstimmung mit den entsprechenden Festlegungen im Einigungsvertrag

5(51) C 08 G 18/08 C 08 G 18/83 C 08 J 5/22 B 01 J 41/12

DEUTSCHES PATENTAMT

In der vom Anmelder einger inten Fassung veröffentlicht

(21)	DD C 08 G / 329 040 2	(22)	30.05.89	(44)	14.11.90			
(71)	Akademie der Wissenschaften der DDR, Otto-Nuschke-Straße 22/23, Berlin, 1080, DD Behrendt, Gerhard, Dr. rer. nat. DiplChem.; Hunger, Hans-Dioter, Dr. rer. nat., DD							
(72)								
1721	Akademie der Wissenschafte							
(73)	7 1110 GOT 1110001130110111			raidiviologio, poi				

(55) Anionenaustauscher, neue; Polyurethan-Anionenaustauscher; Molekularbiologie; Bindungskapazität; Bindungsstabilität; Festigkeit, mechanische

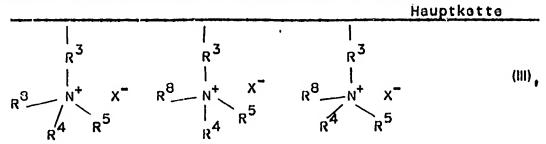
(57) Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von neuen Anionenaustauschern, die in der Molekularbiologie, in der Gentechnik, Biotechnologie und Phytopathologie angewendet werden können. Die erfindungsgemäßen Anionenaustauscher auf Polyurethanbasis weisen eine hohe Bindungskapazität (~ 400 µg/cm²) und eine hohe Bindungsstabilität zu DNS-Fragmenten auf, ohne daß eine Verminderung der mechanischen Festigkeit der Polyurethan-Formkörper zu verzeichnen ist.

ISSN 0433-6461

Seiten

Patentansprüche:

1. Verfahren zur Herstellung von neuen Anionenaustauschern der allgemeinen Struktur (III)



in der

R³ eine Alkylengruppe mit 2 bis 18 Kohlenstoffatomen, eine Arylengruppe, eine Alkylarylen- oder Arylelkylengruppe oder eine Alkylen-R⁶-alkylen-Gruppierung,

R⁴ und R³ gleiche oder verschiedene Alkylgruppen oder

$$R^3 = N < \frac{R^4}{R^5}$$
 zusammen eine gesättigte oder teilweise ungesättigte alkylenheterozyklische

Gruppe mit 1 bis 2 zusätzlichen Heteroatomen, die O, S oder NR^5 sein können, R^6 eine Arylen-, Oxo-, Thio-, $> NR^5$ - oder eine gesättigte heterozyklische Gruppierung, R^8 ein Alkylrest und

X ein Halogenatom oder eine Hydroxylgruppe bedeuten,

aus Diisocyanaten, Polyhydroxylverbindungen und Kettenverlängerern, gekennzeichnet dadurch, daß man aus mindestens einem Polyetherdiol und mindestens einem Diisocyanat ein Vorpolymerisat herstellt, 1 bis 95 Mol-% der im Vorpolymerisat vorhandenen Isocyanatgruppen mit einem oder mehreren Kettenverlängerern, gegebenenfalls in Lösung, umsetzt, den verbleibenden Anteil von 99 bis 5 Mol-% der Isocyanatgruppen mit einer Verbindung der allgemeinen Formel (I)

$$\begin{array}{c}
R_2^1 \longrightarrow N - R^3 - N \longrightarrow R_5^4 \\
\end{array}$$
(I)

in der R¹ und R² gleiche oder unterschiedliche Hydroxylalkyl- oder Aminoalkylgruppen, bei denen der Alkylrest gegebenenfalls durch Halogene substituiert sein kann, bedeuten und R³, R⁴ und R⁵ wie oben in Formel (III) definiert sind, und/oder mit einer Verbindung der allgemeinen Formel (III)

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^{1} \\
\mathbb{R}^{2}
\end{array}$$

$$\mathbb{C}\mathbb{R}^{7} - \mathbb{R}^{3} - \mathbb{N} \times \mathbb{R}^{4}$$
(II),

in der R¹, R², R³, R⁴ und R⁵ wie in Formel I definiert sind und R⁷ ein Wasserstoffatom, ein Halogenatom oder eine Alkylgruppe darstellt, umsetzt, anschließend die erhaltenen Polyurethane oder Polyurethan-Polyharnstoffe, gegebenenfalls nach Einarbeitung von Verstärkungsmaterialien und/oder Zusatzstoffen, in üblicher Weise formt und danach mit einem Quarternisierungsmittel umsetzt.

- 2. Verfahren nach Anspruch 1, gekennzeichnet dadurch, daß die Anionenaustauscher zu Flächengebilden, vorzugsweise zu Filmen oder Membranen, geformt werden.
- 3. Verfahren nach Anspruch 1, gekennzeichnet dadurch, daß in der allgemeinen Formel (I) R¹ und R² Hydroxylalkylgruppen, R³ eine C₂–C₆-Alkylgruppe und R⁴ und R⁵ Methyl- oder Ethylgruppen sind.
- 4. Verfahren nach Ansprüchen 1 und 3, gekennzeichnet dadurch, daß in der allgemeinen Formel (I) R¹ und R² Hydroxyethyl- oder Hydroxypropylgruppen, R³ eine Ethylen- oder Propylengruppe und R⁴ und R⁵ Methylgruppen sind.
- 5. Verfahren nach Anspruch 1, gekennzeichnet dadurch, daß als Quarternisierungsmittel Methyliodid eingesetzt wird.

Best Available Copy



- 6. Verfahren nach auspruch 1, gekennzeichnet dadurch, daß durch Einarbeitung von Verstärkungsmaterialien, vorzugsweise aus Cellulose oder Cellulosederivaten, Anionenaustauscher-Verbunde hergestellt werden.
- 7. Verfahren nach Anspruch 6, gekennzeichnet dadurch, daß als Verstärkungsmaterialien aus Cellulose oder Cellulosederivaten Papiere oder Vijese eingearbeitet werden.
- 8. Anionenaustauscher-Verbunde, gekennzeichnet dadurch, daß sie bestehen aus
 - a) 10-90 Gew.-% eines Verstärkungsmaterials und
 - b) 90-10 Gew.-% eines Anionenaustauschers der allgemeinen Struktur (III), wobei sich a) und b) zu jeweils 100 Gew.-% ergänzen.
- 9. Anionenaustauscher-Verbunde nach Anspruch 8, gekennzeichnet dadurch, daß sie bestehen aus
 - a) 70-50 Gew.-% eines Verstärkungsmaterials aus Cellulose und
 - b) 30-50 Gew.-% eines Anionenaustauschers der allgemeinen Struktur (III), wobei sich a) und b) zu jeweils 100 Gew.-% ergänzen.

Anwendungsgeblet der Erfindung

Diese Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von neuen Anionenaustauschern auf Polyurethan-Basis, die in der Molekularbiologie, in der Gentechnik, Riotechnologie und Phytopathologie angewendet werden können.

Charakteristik des bekannten Standes der Technik

Die Herstellung von Polyurethan-Membranen aus Lösungen ist bekannt, siehe z.B. DE-AS 29 18027 oder DE-OS 3341847. Ebenfalls bekannt ist die Herstellung von Polyurethanen mit tertiären oder quarternisierten Stickstoffatomen in der Hauptkette, z.B. DE 31 52879, Y. Imanishi, Makromol. Chem., Suppl. 12, 83–104 (1985) und M. Ruthowska, J. Appl. Polym. Sci. 31, 1469–1482 (1986). Derüber hinaus sind Polyurethan-Membranen mit Stützgewebe zur Herstellung von Filtermaterial bekannt, siehe z.B. DE-PS 2460835. Allen Produkten ist gemeinsam, daß die zum Ionenaustausch aktive Gruppe ein tertiäres oder quarternisiertes Stickstoffatom ist, das sich in der Polymerhauptkette befindet.

Weiterhin sind Polyurethane bekannt geworden (DE-OS 1495830), die unter Verwendung von einbaufähigen N,N-Bis-(hydroxyaikvi)aminalkyi-N,N'-dialkylaminen als Katalysatoren hergestellt werden. Aus diesen Polyurethanen werden in erster Linie Elastomere hergestellt.

Bei der Untersuchung von Polyurethan-Membranen mit quarternisierbaren Stickstoffatomen in der Hauptkette in molekularbiologischen Nachwelsverfahren wurde festgestellt, daß die Bindungsfestigkeit zu den Biomolekülen nicht ausreichend ist. Es besteht ein Bedarf an Produkten mit einer erhöhten Bindungsstabliltät zwischen Ankergruppe im Polymeren und Biomolekül.

Ziel der Erfindung

Ziel der Erfindung ist es, neue Polyurethan-Anionenaustauscher mit höherer Bindungsstabilität zu Biomolekülen, insbesondere zur Anwendung in Transfer-Verfahren, herzustellen.

Darlegung des Wesens der Erfindung

Aufgabe der Erfindung ist es, Polyurethan-Anionensustauscher mit stark basischen, quartären Stickstoffatomen herzustellen. Erfindungsgemäß wird die Aufgabe dadurch gelöst, daß in die Polymerkette Verbindungen mit tertiären, quarternisierbaren Stickstoffatomen in der Seitenkette eingebaut und diese in einem nachfolgenden Schritt quarternisiert werden. Überraschend wurde gefunden, daß an Polyurethane, die Seitenketten mit quartären Stickstoffatomen aufweisen, Biomoleküle stabil gebunden werden können.

Die einbaufähigen Verbindungen weisen die folgende allgemeine Formel (I) auf:

$$\frac{R^{1}}{R^{2}} N - R^{3} - N < \frac{R^{4}}{R^{5}}$$
 (1)

worin

R¹ und R² gleiche oder unterschiedliche Hydroxyalkyl- oder Aminoalkylgruppen, bei denen der Alkylrest gegebenenfalls durch Halogene substituiert sein kann,

R³ eine Alkylengruppe mit 2 bis 18 Kohlenstoffatomen, eine Arylengruppe, eine Alkylarylen- oder Aralkylengruppe oder eine alkylen-R⁵-alkylen-Gruppierung, in der R⁶ eine Arylen-, Oxo-, Thio-, –NR⁵- oder eine gesättigte heterocyclische Gruppierung,



R⁴ und R⁵ gleiche oder van hiedene Alkylgruppen oder

$$R^3 - N < \frac{R^4}{R^5}$$

zusammen eine gesättigte oder teilweise ungesättigte alkylenheterocyclische Gruppe mit 1 bls 2

zusätzlichen Heteroatomen, die O, S oder NR⁵ sein können, darstellen. Bevorzugt werden Verbindungen der Formei (I) eingesetzt, in denen R¹ und R² Hydroxyalkylgruppen, R³ eine C₂-C₆-Alkylgruppe und R⁴ und R⁵ Methyl- oder Ethylgruppen darstellen. Besonders geeignet sind Verbindungen der Formei (I), in denen R¹ und R² Hydroxyethyl- oder Hydroxypropylgruppen, R³ eine Ethylen- oder Propylengruppe und R⁴ und R⁵ Methylgruppen sind. Weiterhin können Verbindungen eingebaut werden, die die folgende allgemeine Formei (II) aufweisen:

$$R_{p3}^{1} CR^{7} - R^{3} - N < R_{p5}^{4}$$
 (II),

worin R¹, R², R³, R⁴ und R⁵ die Bedeutung wie in Formel (I) aufweisen und R⁷ ein Wasserstoffatom, ein Halogenatom oder eine Aikylgruppe bedeutet.

Die erfindungsgemäß hergestellten Polyurethane oder Polyurethan-Polyharnstoffe werden aus Diisocyanzten, isocyanatgruppenhaltigen Vorpolymerisaten, Polyether- und/oder Polyesteralkoholen, Kettenverlängerern und mindestens siner Verbindung der Formel (I) und (II) gegebenenfalls in Gegenwart von Lösungs- und/oder Verdünnungsmitteln, Katalysatoren, Füllstoffen und/oder anderen Zusatzstoifen hergestellt. Dadurch werden Polymere erhalten, die folgende Struktur (III) nach der Quarternisierung aufweisen:

worln R³, R⁴ und R⁶ wie in Formel (I) definiert sind, R⁸ einen Alkylrest und X ein Halogenatom oder eine Hydroxylgruppe darstellen. Diese Polyurethane sind neuartige Verbindungen.

Das Verhältnis von Diisocyanat zu Polyether- oder Polyesteralkohol liegt üblicherweise zwischen NCO:OH wie 2:1 und 20:1. Das Verhältnis von Kettenverlängerer zu einer Verbindung der Formel (I) und/oder (II) liegt im allgemeinen zwischen (bezogen auf die Äquivalente an funktoellen Gruppen) 1:100 bis 20:1. Bevorzugt wird ein Verhältnis von 1:1 bis 4:1.

Als Dijsocyanate können aromutische, aliphatische, araliphatische, cycloaliphatische verwendet werden, z.B.

4,4'-Diphenylmethandiisocyanat, Toluylendiisocyanat-2,4 oder -2,6 oder Gemische davon, 1,5-Naphthylendiisocyanat, Hexan-1,6-diisocyanat, Isophorondiisocyanat, 1,4-Cyclohexyldiisocyanat, 4,4'-Dicyclohexylmethyldiisocyanat, Xylylendiisocyanat usw.

Als Polyhydroxylverbindungen können Polyetheralkohole aus Ethylenoxid und/oder Propylenoxid mit unterschiedlichen Diolen einschließlich Wasser als Starter verwandet werden. Außerdem können Polytetramethylenoxide, Dihydroxypolybutadiene, Polycaprolactone oder Polyesteralkohole aus Dicarbonsäuren und Diolen, z.B. Adipinsäure und Butandiol-1,4 und/oder Ethylenglykol, eingesetzt werden.

Kettenverlängerer können Diole, Wasser, Diamine oder Hydrazin sein. Als Diole kommen Ethylenglykol, Butandiol-1,4, Hexandiol-1,6, Diethylenglykol, Hydrochinon bis-(2-hydroxyethyl)ether usw. in Frage. Als Diamin wird hauptsächlich Ethylendiamin verwendet.

Die Umsetzung kann im 1-Stufen-Verfahren oder in mehreren Stufen in Masse oder in Lösung erfolgen. Bevorzugt wird die Umsetzung nach einem Zwei- oder Drei-Stufen-Verfahren in Anwesenheit von Lösungsmitteln. Danach wird in einer ersten Stufe ein Vorpolymerisat aus einem oder mehreren Diisocyanaten und einem oder mehreren Polyetherdiolen im Molverhältnis OH:NCO wie 1:2 bis 1:20, vorzupsweise 1:2,5 bis 1:8, hergestellt. Die Herstellung solcher Vorpolymerisate ist dem Fachmann bekannt. In einer zweiten Stufe erfolgt, gegebenenfalls in Anwesenheit eines Katalysators und/oder eines Lösungs- und/oder Verdünnungsmittels, die Kettenverlängerung entweder mit einem Gemisch aus bekannten Kettenverlängerern und einer Verbindung der Formel (I) und/oder (II) oder mit diesen in Einzelschritten. Im allgemeinen werden zunächst zwischen 1 und 95Mol-% der noch vorhandenen Isocyanatgruppen im Vorpolymerisat mit einem Kettenverlängerer, vorzugsweise Butandiol-1,4, gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungsmittels, z.B. Dimethylformamid, umgesetzt und eine Lösung mit noch freien Isocyanatgruppen hergestellt. In einer dritten Stufe werden dann die noch verbleibenden Isocyanatgruppen, gegebenenfalls unter Zusatz weiterer Lösungs- und/oder Verdünnungsmittel, mit einer Verbindung der Formel (I) und/oder (II) umgesetzt. Als Lösungsmittel können außer Dimethylformamid Dimethylsulfoxid, Dimethylacetamid, Hexamethylphosphorsäuretriamid, N-Methylpyrrolidon, Dichlorethan, Cyclohexanon und andere verwendet werden. Dimethylformamid wird bevorzugt. Die erhaltenen Polyurethane oder Polyurethan-Polyharnstoffe werden, gegebenenfalls nach Einarbeitung von Verstärkungsmaterialien und/oder Zusatzstoffen, in üblicher Weise geformt und danach mit einem Quarternisierungsmittel umgesetzt. Durch Einarbeitung von Verstärkungsmaterialien werden Anionenaustauscher-Verbunde hergestellt, die zu

a) 10-90 Gew.-% aus einem Verstärkungsmaterial, vorzugsweise zu 70-50 Gew.-% aus Cellulose, und zu

b) 90–10 Gew.-% aus einem Anionenaustauscher der allgemeinen Struktur (III), vorzugsweise zu 30–50 Gew.-%, bestehen, wobei sich

a) und b) jeweils zu 100% ergänzen.



Die Verstärkungsmater aus Cellulose oder Cellulosederivaten werden vorzugsweise als Vliese oder Papiere eingesetzt. Die Herstellung der Anionenaustauscher erfolgt, gegebenenfalls unter Einarbeitung von Zusatzstoffen, Verstärkungsmaterialien, die Eigenschaften modifizierender Stoffe und/oder anderer Polymerer, durch Abdampfen des Lösungsmittels, durch Koagulieren von Lösungen oder durch Aushärtung von Reaktionsgemischen unter Formgebung, durch Fällen in Nichtlösungsmitteln. Das jeweilige anzuwendende Verfahren ist von der gewünschten Form des Anionenaustauschers abhängig. Zur Herstellung von Membranen wird man im allgemeinen ein Koagulationsverfahren anwenden und Wasser als Nichtlösungsmittel benutzen. Zur Herstellung von Granulaten wird am besten ein Fällungsverfahren verwendet. In jedem Fälle ist es möglich, Zusätze einzuarbeiten. Solche Zusätze sind z.B. Kieselgele (Aerosil), Bariumsulfat, Cellulosepulver, Cellulosefasern, Vliese, Gewebe, Papier, Fäden usw. Eine bevorzugte Ausführungsform besteht darin, Anionenaustauscher-Verbunde dadurch herzustellen, daß eine Lösung des erfindungsgemäßen Polymeren als eine Schicht auf einen Träger ausgebracht, ein Cellulose-Vlies darauf geschichtet und mit der Lösung durchtränkt und dieses Zwischenprodukt dann in einem Nichtlösungsmittel koaguliert wird. Es werden auf diesem Wege besonders formstabile Flächenträger hergestellt. Weiterhin ist ein Direktbeschichtungsverfahren möglich.

Die Quarternisierung der tertiären Aminogruppen an den Seitenketten erfolgt am günstigsten an den fertigen Anionenaustauschern, kann aber auch an den Lösungen oder Zwischenstufen erfolgen. Die Quarternisierung erfolgt am besten in einem organischen Lösungsmittel oder -gemisch, gegebenenfalls in Anwesenheit von Wasser. Als Lösungsmittel sind insbesondere Acetonitril und Methanol geeignet, es können ober auch andere verwendet werden. Als Quarternisierungsmittel werden Methyliodid, Dimethylsulfat und Ethylenoxid bevorzugt, andere sind jedoch ebenfalls möglich, z. B. Ethylbromid, 1,3-Dibrompropan, Benzylbromid usw. Am meisten bevorzugt wird eine Quarternisierung in einem Gemisch aus 10 bis 70 Gew.-% Methyliodid und 90 bis 30 Gew.-% Acetonitril, das bis zu 5 Gew.-% Wasser enthalten kann. Überraschend wurden auf diesem Wege Anionenaustauscher hergestellt, die zu DNS-Fragmenten bei hoher Bindungskapazität (~ 400 µg/cm²) eine hohe Bindungsstabilität bei Erhalt der mechanischen Festigkeit der Polyurethan-Formkörper aufweisen. Nach dem bekannten Stand der Technik wäre eine beträchtliche Verminderung der Festigkeit schon bei wesentlich niedrigeren Bindungskapazitäten zu erwarten. Die erfindungsgemäßen Produkte sind zum Einsatz in molekularbiologischen Nachweis- und Trennverfahren, insbesondere in Transfer-Verfahren, geeignet.

Ausführungsbelspiele

Beispiel 1

a) Herstellung von N,N-Dimethyl-N',N'-bis(hydroxyethyl)propan-1,3-diamin

In ein Reaktionsgefä! werden 57,7 g N,N-Dimethylaminopropylamin und 80 g Wasser gegeben. Anschließend werden bei 37 bis 57°C innerhalb von 2 Stunden 48 g Ethylenoxid zugetropft. Danach wird noch zwei Stunden bei 100°C am Rückfluß unter Rühren erwärmt. Das Wasser wird bei vermindertem Druck am Rotationsverdampfer abdestilliert. Dar Rückstand wird im Ölpumpenvakuum schnell destilliert, Siedepunkt der Hauptfraktion bei 0,2mm 120–126°C. Die Struktur wurde durch Massenspektrum bestätigt.

b) Herstellung des Vorpolymerisates

300 g 4,4'-Diphenylmethan-diisocyanat werden auf 60°C erwitrmt, 0,1 g Benzoylchlorid zugesetzt und unter Rühren und Stickstoff 120,2 g Polyethylenglykol 600 derart zugegeben, daß die Temperatur 75°C nicht übersteigt. Anschließend wird noch 2 Stunden bei 75–80°C gerührt.

c) Herstellung der Polyurethan-Lösung

In ein Heaktionsgefäß werden 61 g des Vorpolymerisates gegeben und unter Rühren und Stickstoff-Atmosphäre auf 50°C erwärmt. Anschließend werden 0,05 g Benzoylchlorid und danach 9,9 g Butandiol-1,4 zugegeben. Sobald die Temperatur des Reaktionsgemisches 80°C erreicht hat, wird mit 80 g Dimethylformamid verdünnt. Danach wird 30 Minuten bei 80°C gerührt. Anschließend werden 9,8 g des unter a) hergestellten Diamins und unmittelbar danach weitere 80 g timethylformamid zugegeben. Die Lösung wird bei 80°C gehalten, nach 10 Minuten weitere 80 g Dimethylformamid hinzugefügt und schließlich noch 2 Stunden bei 80°C gerührt. Es werden noch 160 g Dimethylformamid hinzugegeben und unter Rühren auf Zimmertemperatur abgekühlt.

d) Herstellung einer Membran

20g der unter c) hergestellten Lösung werden mit 0,3g Aerosil und 5,0g Bariumsulfat intensiv verrührt und danach entgast. Die so erhaltene Suspension wird mittels eines Rekels auf Glasplatten mit einer Stärke von 0,6mm ausgestrichen. Anschließend wird in entionisiertem Wasser koaguliert. Nach dem Koagulieren werden die Membranen 6 × 1 Stunde in entionisiertem Wasser gewaschen und an der Luft getrocknet.

e) Quarternisierung der Membran

In eine Glasschale wird eine Membran von 10cm × 10cm gelegt und mit 50ml eines 1:1-Gemisches aus Acetonitril und Methyliodid überschichtet. Anschließend wird unter Luftabschluß eine Stunde bei Zimmertemperatur leicht geschüttelt. Danach wird die Membran aus der Lösung entnommen, kurz an der Luft getrocknet, 2× mit je 100ml Methanol und danach 6× mit je 100ml entionisiertem Wasser gewaschen und wieder an der Luft getrocknet.

DNS-Bindungskapazität: 420 µg/cm²

Vergleich der Bindungskapazität und -stabilität von erfindungsgemäßen und Vergleichsprodukten:

T	'n	ħ	al	la

Produkt	Bindungs- kapezität (µg/cm²)	Waschung 20°C 20 Std. In bidest. Wasser	Waschung 1 h bel 65°C In bidest. Wasser	Waschung 16 h bai 65 °C in 3 × SSC	Waschung 24 h bei 65°C in 10 × SSC
Nylon- Membran (Handels- produkt)	200	190	140	100	80
Polyurethan- Membran mit quartërem N in der Haupt- kette (herge- stellt analog 1 a-e mit N-Methyldiethanol- amin als Ketten- verlängerer	400	360	90	80	40
Produkt von Beispiel 1 e	420	420	410	380	350

f) Herstellung eines Anionenaustauscherflims

20g der unter c) hergestellten Lösung werden mit 0,2g Aerosil verrührt, entgast und mittels eines Rakels zu 0,4-mm-Filmen ausgezogen. Diese Filme werden bei 100°C getrocknet (über Nacht). Anschließend werden sie von den Glasplatten abgelöst, gewaschen wie unter d) und getrocknet. Die getrockneten Filme werden wie unter e) quarternisiert.

g) Herstellung von Anlonenaustauschergranulat

500 ml entionisiertes Wasser werden in einem Becherglas schnell gerührt. Bei Zimmertemperatur werden langaam 40 ml der unter c) hergestellten Lösung eingetropft. Nach 30 Minuten Rühren wird absetzen gelassen, das Wasser vorsichtig abgegossen, mit 500 ml entionisiertem Wasser 10 Minuten gerührt und dieser Vorgang noch 5mal wiederholt. Nach dem Waschen wird über einen Büchner-Trichter abgesaugt und mehrmals mit Wasser nachgewaschen. Danach wird an der Luft getrocknet. Nach dem Trocknen wird das Granulat in 100 ml eines 1:1-Gemisches aus Acetonitril und Methyliodid gegeben und 2 Stunden darin gerührt. Danach wird wieder abgesaugt, 2× mit 200 ml Methanol und danach 10× mit je 200 ml Wasser aufgeschlämmt und abgesaugt. Das Produkt wird feucht gelagert.

h) Herstellung eines Anionenaustauscher-Verbundes

20g der unter c) hergestellten Polyurethanlösung werden mittels eines Rakels zu Filmen von 0,4mm Stärke auf einer Glasplatte ausgestrichen. Auf diese Filme wird Filterpapier gelegt und leicht angedrückt. Nachdem das Papier vollständig durchtränkt ist, wird der Verbund in entionisiertem Wasser i oaguliert. Anschließend wird 6mal in entionisiertem Wasser gewaschen und an der Luft getrocknet. Der Verbund wird quarternisiert, wie es unter e) beschrieben worden ist.

Beispiel 2

a) Herstellung von N,N-Dimethyl-N',N'-bis(2-hydroxypropyl-)propan-1,3-diamin

In einem Reaktionsgefäß mit Intensivkühler und Stickstoffeinleitung werden 102g N,N-Dimethylaminopropylamin und 116g Propylenoxid langsam unter hühren auf 40°C erwärmt. Sobald die Reaktion angesprungen ist, wird gegebenenfalls durch äußere Kühlung die Temperatur auf 55°C gehalten. Nachdem die erste Reaktion abgeklungen ist, werden 5ml Propylenoxid zugegeben und unter Rühren langsam weiter erwärmt, bis die Temperatur 90°C beträgt und kein Sieden mehr feststellbar ist. Anschließend wird ohne Kolonne schnell im Vakuum destilliert, kp (6,2Torr) 110–114°C. Die Struktur wurde durch MS bestätigt.

- b) Herstellung des Vorpolymerisates analog Beispiel 1 b
- c) Herstellung der Polyurethanlösung analog Beispiel 1c
- d) Herstellung einer Membran

Es wird im wesentlichen wie in Beispiel 1 d verfahren. Jedoch wird die Menge an Aerosil auf 0,5 g erhöht. Die Menge an Bariumsulfat beträgt 7,2 g.

e) Quarternisierung

Außer der in Beispiel 1 e verwendeten Methode zur Quarternisierung wird folgende Variante anger undet:
ee) In eine Glasschale wird ein Gemisch aus 55g 1-Bromp. opan und 45ml Methanol gegeben. In dieses Gemisch wird eine Membran von Beispiel 2d von 10cm × 10cm Größe gelegt und unter Luftabschluß bei Zimmertemperatur 3 Stunden geschüttelt. Danach wird wie in Beispiel 1e weiterbehandelt. In einer weiteren Variante wird anstelle des Methyliodids oder 1-Brompropans Bromethan verwendet.

- f) Herstellung eines Anionenaustauscherfilms analog Beispiel 1f
- g) Herstellung von Anlonenaustauschergranulat analog Beispiel 1 g
- h) Herstellung eines Anionenaustauscherverbundes analog Beispiel 1 h.